

(B) BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND

# <sup>®</sup> Offenlegungsschrift<sup>®</sup> DE 19531515 A 1

(51) Int. Cl.6: C 08 F 218/04 C 08 F 4/04 C 04 B 24/26



DEUTSCHES
PATENTAMT

 (2) Aktenzeichen:
 195 31 515.4

 (2) Anmeldetag:
 26. 8.95

Offenlegungstag: 27. 2.97

(7) Anmelder:

Hoechst AG, 65929 Frankfurt, DE

@ Erfinder: Geißler, Ulrich, Dr., 65239 Hochheim, DE

66 Entgegenhaltungen:

US 44 89 192 JP 74-85 174

Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

- (5) Herstellung von Polyvinylester-Dispersionen
- Polyvinylester-Dispersionen mit hohem Feststoffgehalt, die als Bindemittel in Baustoffen vorzugsweise in Form redispergierbarer Kunststoffpulver eingesetzt werden können, werden erhalten durch Polymerisation von mindestens einem Vinylester und optional weiteren damit copolymerisierbaren Monomeren mittels wasserlöslicher kationischer Azoinitiatoren.

#### 195 31 515 A1 DE

#### Beschreibung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Schutzkolloid-stabilisierten Dispersionen von Vinylester-Polymerisaten mit hohem Feststoffgehalt unter Einsatz wasserlöslicher kationischer Azoinitiatoren sowie die Verwendung dieser Dispersionen beziehungsweise der durch Sprühtrocknung daraus erhältlichen redispergierbaren Dispersionspulver zur Modifizierung von Baustoffen.

Aus wirtschaftlichen Gründen sollten Dispersionen mit möglichst hohem Feststoffgehalt hergestellt werden. Diese Forderung kann bisher jedoch nicht für alle Dispersionstypen erfüllt werden. So neigen Schutzkolloid-sta-

bilisierte Dispersionen auf Basis Vinylester/(Meth)Acrylat bei hohen Feststoffgehalten zur Dilatanz.

Der Einsatz kationischer Azoinitiatoren bei der Herstellung Emulgator-stabilisierter Dispersionen ist grundsätzlich bekannt.

In der DE-A 32 39 091 wird ein Verfahren zur Herstellung kationischer Styrol- oder Acrylester-Latices in Gegenwart kationischer Comonomerer beschrieben unter Einsatz einer kationischen Azoverbindung als Initiator. Der Feststoffgehalt der in den Beispielen beschriebenen Dispersionen liegt bei max. 41 Gew.-%.

Die US-A 4 489 192 betrifft härtbare kationische Polymer-Latices auf Basis von Vinylestern und kationischen quartäre Ammoniumgruppen enthaltenden Monomeren, die in Gegenwart eines wasserlöslichen kationischen Azoinitiators, eines Aminothiolsalzes und kationischen und/oder nichtionischen Emulgatoren hergestellt wer-

In einer Publikation von K. Sakota und T. Okaya (J. Appl. Polym. Sci. 20,1725 (1976) wird über die Herstellung von kationischen Polystyrol-Latices berichtet, wobei als Initiator 2,2'-Azobis(2-amidinopropan)hydrochlorid eingesetzt wird. Stabile Latices werden nur unter Zusatz des kationischen Emulgators Dodecylpyridiniumchlorid oder bei Copolymerisation mit den kationischen Monomeren Dimethylaminoethylmethacrylathydrochlorid erhalten. Der Feststoffgehalt der beschriebenen Dispersionen liegt unter 25 Gew. - %.

Die Aufgabe der vorliegenden Erfindung bestand darin, ein Verfahren zur Herstellung von Schutzkolloid-stabilisierten Vinylester enthaltenden Polymerdispersionen bereitzustellen.

Die Aufgabe wurde gelöst durch Einsatz von wasserlöslichen, kationischen Azoinitiatoren.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von Schutzkolloid-stabilisierten homo- oder copolymeren Vinylester enthaltenden Dispersionen durch Polymerisation von mindestens einem Vinylester und optional weiteren damit copolymerisierbaren Monomeren mittels wasserlöslicher kationischer Azoinitiatoren.

Bevorzugte wasserlösliche, kationische Azoinitiatoren im Sinne der Erfindung sind Azoamidinverbindungen, beispielsweise 2,2'-Azobis(2-methylpropionamidin)dihydrochlorid, 2,2'-Azobis(2-methyl-N-phenylpropionami-2,2'-Azobis[N-(4-chlorophenyl)-2-methylpropionamidin]dihydrochlorid, bis[N-(4-hydroxyphenyl)-2-methylpropionamidin]dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[N-(4-aminophenyl)-2-methylpropionamidin]tetrahydrochlorid, 2,2'-Azobis[2-methyl-N(phenylmethyl)propionamidin]dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[2-methyl-N-2-propenylpropionamidin]dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[N-(2-hydroxyethyl)-2-methylpropionamidin]dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[2-(5-methyl-2-imidazolin-2-yl)propan]dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[2-(2-imidazolin-2-yl)propan]dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[2-(4,5,6,7-tetrahydro-1H-1,3-diazepin-2-yl)propan] dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[2-(3,4,5,6-tetrahydropyrimidin-2-yl)propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[2-(5-hydroxy-3,4,5,6-tetrahydropyrimidin-2-yl)propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2-hydroxyethyl)-2-imidazolin-2-yl]-propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2-hydroxyethyl]-2-imidazolin-2-yl]-propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2-hydroxyethyl]-2-imidazolin-2-yl]-propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2-hydroxyethyl]-2-imidazolin-2-yl]-propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2-hydroxyethyl]-2-imidazolin-2-yl]-propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2-hydroxyethyl]-2-imidazolin-2-yl]-propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2-hydroxyethyl]-2-imidazolin-2-yl]-propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2-hydroxyethyl]-2-imidazolin-2-yl]-propan|dihydrochlorid, 2,2'-Azobis[-[1-(2chlorid.

Besonders bevorzugt wird als Initiator 2,2'-Azobis(2-methylpropionamidin)dihydrochlorid verwendet.

45

Der Initiator wird vorzugsweise in einer Menge von 0,05 bis 2 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge der Monomeren, eingesetzt.

Als Monomere für das erfindungsgemäße Verfahren kommen die bekannten Vinylester in Frage, insbesondere Vinylester von linearen und verzweigten Monocarbonsäuren mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen. Beispiele sind Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylbutyrat, Vinylpivalat, Vinyl-2-ethylhexanoat, Vinylester von Versatic-Säure 9,10 oder 11 (a,a-Dialkyl-verzweigte Monocarbonsäuren, Shell Chemie). Der Anteil der Vinylester beträgt vorzugsweise mindestens 50 Gew.-%, insbesondere 70 bis 90 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge der eingesetzten Monomeren.

Geeignete Comonomere sind Ethylen sowie Ester der Acrylsäure oder Methacrylsäure mit einem 1 bis 12 Kohlenstoffatome aufweisenden Alkohol, beispielsweise Methylacrylat, Ethylacrylat, n-Propylacrylat, n-Butylacrylat, i-Butylacrylat, t-Butylacrylat, n-Hexylacrylat, n-Octylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat, Methylmethacrylat, Ethylmethacrylat, n-Propylmethacrylat, n-Butylmethacrylat, i-Butylmethacrylat, n-Octylmethacrylat, 2-Ethylhexylmethacrylat. Der Anteil dieser Comonomere beträgt vorzugsweise bis zu 50 Gew.-%, insbesondere 5 bis 30 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge der eingesetzten Monomeren.

Weiterhin können monoolefinisch ungesättigte Monocarbonsäuren und Dicarbonsäuren, beispielsweise Acrylsäure, Methacrylsäure, Maleinsäure, Fumarsäure und Itaconsäure, sowie Mono- und Diester der Dicarbonsäuren, beispielsweise Maleinsäuremonomethylester und Maleinsäuremono-2-ethylhexylester sowie auch Salze der vorgenannten Säuren eingesetzt werden. Der Anteil dieser Comonomere beträgt vorzugsweise bis zu 5 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge der eingesetzten Monomeren.

Das erfindungsgemäße Verfahren wird insbesondere in vollständiger Abwesenheit von kationischen Comonomeren ausschließlich in Gegenwart von Vinylestern oder von Vinylestern und ausschließlich Comonomeren aus der Gruppe der neutralen und anionischen Monomeren durchgeführt.

Als Schutzkolloid wird vorzugsweise Polyvinylalkohol in einer Menge von 4 bis 15 Gew.-%, vorzugsweise 6 bis 12 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge der Monomeren eingesetzt. Der Polymerisationsgrad des Polyvinylalkohols liegt vorzugsweise bei 200 bis 3500, insbesondere zwischen 500 und 3000. Der Hydrolysegrad beträgt vorzugsweise 80 bis 98 Mol-%, bevorzugt 88 Mol-%, insbesondere 85 bis 95 Mol-%.

Weitere Beispiele für geeignete Schutzkolloide sind veretherte Cellulosederivate, beispielsweise Hydroxyethylcellulose, Methylcellulose, Carboxymethylcellulose sowie Polyvinylpyrrolidon oder Polycarbonsäuren. Das Verfahren kann als Batch-, Zulauf- oder kontinuierliches Verfahren durchgeführt werden. Die Polymerisationstemperatur beträgt vorzugsweise 40 bis 90°C, insbesondere 60 bis 80°C. Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren werden vorzugsweise Dispersionen mit einem Feststoffgehalt von mindestens 45 Gew. -% erzielt. Insbesondere werden Feststoffgehalte zwischen 50 und 75 Gew. -%, besonders bevorzugt zwischen 60 und 70 Gew.-% erreicht. Gegenstand der Erfindung sind auch Schutzkolloid-stabilisierte Polymerdispersionen mit einem Feststoffgehalt von mindestens 45 Gew. -%, die durch Polymerisation von ausschließlich Vinylestern oder von Vinylestern mit ausschließlich weiteren Comonomeren aus der Gruppe der neutralen und anionischen Monomeren mittels 10 wasserlöslicher kationischer Azoinitiatoren erhältlich sind. Die erfindungsgemäß hergestellten Dispersionen können zur Modifizierung von Baustoffen eingesetzt wer-Aus den erfindungsgemäß hergestellten Dispersionen lassen sich durch Sprühtrocknung sehr gut redispergierbare Kunststoffpulver herstellen. Derartige Kunststoffpulver können ebenfalls in hydraulisch abbindenden 15 Baustoffen sowie in Pulverfarben eingesetzt werden. Gegenstand der Erfindung ist daher auch die Verwendung der nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten Polyvinylester-Dispersionen als Bindemittel in Baustoffen sowie zur Herstellung von redispergierbaren Dispersionspulvern, vorzugsweise für den Einsatz in Baustoffen und Pulverfarben. Die aus den erfindungsgemäß hergestellten Polyvinylester-Dispersionen erhaltenen Pulver weisen eine höhe- 20 re Lagerstabilität auf als nach Standardverfahren zugängliche Pulver. Die folgenden Beispiele dienen der näheren Erläuterung der Erfindung. Die angegebenen Teile und Prozente beziehen sich auf das Gewicht, soweit nicht anders vermerkt. Beispiel 1 25 In einem 4-l-Glaskolben, der sich in einem Heizbad befindet und mit Rührer, Rückflußkühler, Tropftrichter und Thermometer ausgestattet ist, wird die in der nachfolgenden Tabelle angegebene Menge vollentsalztes Wasser vorgelegt. Unter Rühren (130 Upm) werden 117,5 Teile Polyvinylalkohol (Viskosität einer 4%igen Lösung bei 20°C: 8 mPa·s, Verseifungsgrad: 88 Mol-%, Polymerisationsgrad: 1400). 1,0 Teil Natriumlaurylsulfat (Texapon K12, Henkel), 3,3 Teile eines Ethylenoxid-Propylenoxid-Blockpolymerisats mit 20% Ethylenoxid (\*Genapol PF20, Hoechst 35 AG) 1,0 Teil eines Entschäumers auf Basis einer Kombination von flüssigen Kohlenwasserstoffen, hydrophober Kieselsäure, synthetischen Copolymeren und nicht-ionogenen Emulgatoren (®Agitan 280, Münzing Chemie), 2,65 Teile Natriumacetat zugegeben und die Mischung auf eine Innentemperatur von 70°C aufgeheizt (Polymerisationsflotte). 40 Ferner werden eine Monomerenmischung bestehend aus 580 Teilen Vinylacetat, 580 Teilen Vinylester von Versatic-Säure 10, (®VeoVa10, Shell-Chemie) und 130 Teilen n-Butylacrylat sowie eine Initiatorlösung bestehend aus 2,1 Teilen 2,2'-Azobis(2-methylpropionamidin)dihydrochlorid (@V-50, Wako Chemicals) in 41,5 Teilen vollentsalztem Wasser hergestellt. Zu der auf eine Innentemperatur von 70°C erwärmten Polymerisationsflotte werden 130 Teile Monomerenmischung zugegeben. Sobald die Innentemperatur wieder 70°C erreicht hat, werden 8 Teile Initiatorlösung zugesetzt und 15 Minuten vorpolymerisiert. Anschließend wird die Monomerenmischung und parallel dazu 30 Teile der Initiatorlösung innerhalb von 3 Stunden bei 70°C zudosiert. Nach Dosierende wird die restliche Menge an Initiatorlösung zugegeben. Man erwärmt auf 80°C und läßt bei dieser Temperatur 1 Std. nachreagieren. Nach Abkühlen auf 50°C werden Lösungen von 1,8 Teilen tert.-Butylhydroperoxid, 70% ig (Trigonox A-W 70, Akzo) in 55 35 Teilen vollentsalztem Wasser 1,3 Teilen Natriumhydroxymethansulfinat (\*Rongalit C, BASF) in

65

60

Von den hergestellten Dispersionen wurden Feststoffgehalt, Siebrückstand (Filtration durch ein 40 um Sieb)

35 Teilen vollentsalztem Wasser

über einen Zeitraum von 15 Minuten zudosiert. Danach wird abgekühlt.

sowie Partikelgrößenverteilung (Aerosolspektroskopie) ermittelt.

Nr.	Vorgelegte Wassermenge [Teile]	Feststoff [%] (gef.)	Siebrückstand [%] (40 µm Sieb)	Partikelgi teilung dw [nm]	rößenver- dw/dn
1	1590	44,9	0,274	569	3,43
2	1459	46,8	0,087	872	5,23
3	1338	49,0	0,065	843	4,83
4	1174	51,8	0,056	1596	10,50
5	1060	53,8	0,017	1472	11,85
6	927	56,9	0,013	1335	9,73
7	807	60,0	0,005	1328	9,92
8	636	64,2	0,002	1746	12,79

Man erhält Dispersionen mit hohem Feststoffgehalt. In den vorliegenden Beispielen beträgt der Mindestfeststoffgehalt ca. 45%. Der Siebrückstand nimmt mit zunehmendem Feststoffgehalt ab. Die Partikel von Dispersionen mit hohem Feststoffgehalt sind im Vergleich zu solchen mit geringerem Feststoffgehalt größer, die Verteilung ist breiter.

### Beispiel 2

Es wurden analoge Dispersionen wie in Beispiel 1 hergestellt, jedoch wurde als Schutzkolloid ein Polyvinylal-35 kohol mit folgender Spezifikation eingesetzt:

Viskosität einer 4%igen Lösung bei 20°C:	4 mPa∙s,
Verseifungsgrad:	88 Mol-%
Polymerisationsgrad:	630

Nr.	Vorgelegte Wassermenge [Teile]	Feststoff [%] (gef.)	Siebrückstand [%] (40 µm Sieb),	Partikelgrößenver- teilung dw [nm] dw/dn	
9	927	57,2	0,032	1256	7,19
10	807	60,3	0,012	1373	9,04
11	636	64,5	0,018	1272	7,25

Bei Einsatz des niedermolekularen Polyvinylalkohols beträgt der Mindestfeststoffgehalt ca. 57%.

## Beispiel 3

Es wurde eine Dispersion wie in Beispiel 1 Nr. 7 beschrieben hergestellt, als Schutzkolloidsystem wurde jedoch folgende Polyvinylalkohol-Mischung eingesetzt:

40 Teile Polyvinylalkohol (Viskosität einer 4%igen Lösung bei 20°C: 8 mPa·s, Verseifungsgrad: 88 Mol-%, Polymerisationsgrad: 1400)

und
77,5 Teile Polyvinylalkohol (Viskosität einer 4%igen Lösung bei 20°C: 4 mPa·s, Verseifungsgrad: 88 Mol-%, Polymerisationsgrad: 630)
Feststoffgehalt, Siebrückstand und Partikelgrößenverteilung sind nachfolgend zusammengestellt:

4

5

10

15

20

25

30

45

40

50

55

60

	Nr.	Feststoff	Siebrückstand	Pa	rtikelgröß	Benverteilung		
•		[%] (gef.)	[%] (40 µm-Si	eb) dw	/[nm]	dw/dn	•	
	12	59,7	0,007	176	<b>59</b>	10,21		5
Die Visko nen Scherge			e mit einem Rotations	sviskosimet	er (VT500 c	ier Fa. Haake) be	i verschiede-	10
	Sch	ergefälle D[sec	-1]	Viskosiţā	t[mPa·s]			
	10,7 17,9 29,9	3		5520 4830 4430				15
	58,4 83,2 139	14 21	÷	3910 3620 3090				20
	231			2700	•			20
			Beispiel -	4				
und Polymer Schutzkolloi	risationsb dsystem: lyvinylalk	edingungen wie I ohol (Viskosität	. 7 aus Beispiel 1 herg folgt geändert: einer 4%igen Lösun			-		25
Polymerisati Initiator:	onsgrad:	630)	t einer 4%igen Lösur -yl)propan]dihydrochl		C: 4 mPa∙s,	Verseifungsgrad	: 88 Mol-%,	30
•	•		Polymerisationsbe	dingungen	. •			35
		merisationstem <sub>[</sub>		60°C	•	•	•	
		polymerisationso	lauer:	30 Min.	*			
		ierzeit: utzgas:		5 Std. Stickstoff				40
Es wurden	Feststoff	gehalt, Siebrücks	stand, Teilchengrößen	verteilung i	und Viskosi	ität der Dispersio	n bestimmt:	
•	Nr.	Feststoff	Siebrückstand	Par	tikelgröß	enverteilung		45
		[%] (gef.)	[%]	dw	[nm]	dw/dn		
•			•	•		•		50
	13	60,3	0,008	13	343	9,29		
	Sche	ergefälle D[sec-	¹]	Viskosität	[mPa·s]			<b>55</b> ·
	10,71 17,93			4230 3750				~
	29,93	3	•	3530			•	
	58,44			3320				60
	83,21 139,1			3240 3070				
	231,7			2820				
	•		Beispiel 5 (Verg	gleich)				65

Es wurden Dispersionen hergestellt, wie in Beispiel 1 beschrieben, jedoch wurde folgende Initiatorlösung eingesetzt:

2,1 Teile Ammoniumperoxodisulfat in

41,5 Teilen vollentsalztem Wasser.

5

10

15

60

65

Die Polymerisation wurde bei 80°C durchgeführt. Die Halbwertszeit von Ammoniumperoxodisulfat bei 80°C entspricht in etwa derjenigen von 2,2'-Azobis(2-methylpropionamidin)dihydrochlorid bei 70°C.

Nr.	Vorgelegte Wassermenge [Teile]	Feststoff [%] (gef.)	Siebrückstand [%] (40 µm Sieb)	Partikelgrößenver teilung dw [nm] dw/dn	
14	1800	41,9	0,104	2618	21,65
15	1590	44,7	nicht filtrierbar	dilata	ant
16	1459	46,6	nicht filtrierbar	dilata	ant

20	Schergefälle	Viskositāt [mPa·s]	
	D [sec <sup>-1</sup> ]	Disp. 14	Disp. 15
25	10,71		18200
	17,93	2500	17600
	29,93	2330	16300
30	58,44	2070	_
	83,21	1900	-
35	139,1	1630	
<b></b>	231,7	1500	_

Bei Einsatz von Ammoniumperoxodisulfat als Initiator werden ab einem Feststoffgehalt von ca. 45% dilatante Dispersionen erhalten.

Sprühtrocknung der in den Beispielen 1, 3 und 5 beschriebenen Dispersionen 7, 12 und 14 und Einsatz der isolierten Dispersionspulver in hydraulisch abbindenden Baustoffen:

Zu den Dispersionen 7,12 und 14 wurden jeweils 5%, bezogen auf Feststoff, Polyvinylalkohol (Viskosität einer 4%igen Lösung bei 20°C: 4 mPa·s, Verseifungsgrad: 88 Mol-%, Polymerisationsgrad: 630) als 25%ige Lösung

Die Dispersionen wurden mit entionisiertem Wasser auf einen Feststoffgehalt von 40 Gew.-% verdünnt und unter Zugabe einer Antibackmittelkombination aus Talk und Dolomit sprühgetrocknet (Sprühtrockner der Fa. Niro, Eingangstemperatur: 130°C, Ausgangstemperatur: 65°C, Durchsatz: 1 kg/Stunde). Der Antibackmittelgehalt betrug 12 Gew.-%.

Es wurde die Zementverträglichkeit der Dispersionspulver wie folgt bestimmt: 500 Teile Portlandzement PZ 35 werden mit 1500 Teilen Normsand und 50 Teilen Dispersionspulver trocken gemischt und anschließend mit 250 Teilen Wasser angerührt. Unmittelbar nach Fertigstellung des dispersionspulverhaltigen Zementmörtels sowie 15 bzw. 30 min nach Fertigstellung, wird nach DIN 18 555 Teil 2 das Ausbreitmaß bestimmt. Die Zementverträglichkeit des Dispersionspulvers ist um so besser, je größer das Ausbreitmaß des Zementmörtels ist, und je langsamer dieses als Funktion der Zeit abfällt.

Die Ergebnisse sind in der nachfolgenden Tabelle zusammengestellt:

6

#### 195 31 515 A1 DE

	•							
	Puiver aus	,	Ausbreitmaß	3 [cm]				
	Dispersion I	Nr. s	sofort	nach 15 min	1	nach 30 m	in	
								5
	7	2	20,2	19,3		19,2		
•	12	2	20,6	19,5		18,9		10
	14 (Vergleic	h) 1	15,5	13,6		12,7		10
Man erk ver.	ennt die deutlich	bessere Zen	nentverträglich	keit der erfindung	gsgemäß l	hergestellten D	ispersionspul-	15
	•		Beis	piel 6		•		
Thermome hergestellt	n Glaskolben, der ster ausgestattet i (Polymerisationsf vollentsalztes Was olyvinylalkohol (V	ist, wird un lotte): sser.	ter Aufheizen	auf eine Innente	mperatur	von 80°C folg	ende Lösung	20
Polymerisa 39 Teile P	itionsgrad: 2700), olyvinylalkohol (V							25
.1 Teil Natr	itionsgrad: 1400), iumlauryisulfat,							
0,6 Teile e nichtionog Nach Ab	atriumacetat, ines Entschäumer enen Emulgatoren kühlen der Polym Azobis(2-methylpr	und Silikon erisationsflo	iöl (®Agitan 301 otte auf 65°C w	l, Münzing Chemic erden zunächst	ichen Öle e).	en, modifizierte	n Fettstoffen,	30
5 Teilen vo 58 Teile Vii hinzugefüg	llentsalztem Wass nylacetat rt.	er und anscl	hließend		٠.			35
1254 Teile	ntemperatur fällt : Vinylacetat					•		•
Nach Do	on 3 Stunden zude sierende werden		i die Innentem	peratur bei 72 bis 7	'4°C geha	lten wird.	•	40
15 Teilen v	Ammoniumperoxo ollentsalztem Was	ser					÷	
0,63 Teile A	wobei die Tempe Ammoniumperoxo	disulfat in	eitig auf ca. 77°	Cansteigt. Anschli	eBend we	rden nacheinan	der.	
0,63 Teile P	ollentsalztem Was Rongalit C in ollentsalztem Was							45
zugesetzt. Bei einer 28 Teile Po Polymerisa 6 Teile Po	Innentemperatur olyvinylalkohol (V tionsgrad: 2700) lyvinylalkohol (Vi	von 65°C e Iiskosität eii	ner 4%igen Lö	sung bei 20°C: 1	8 mPa·s,			50
0,3 Teile Na 184 Teilen	tionsgrad: 1400) atriumlaurylsulfat vollentsalztem Wa Dispersion wurd	isser.	ffgehalt, Visko	sitāt, Siebrūcksta	nd und I	Partikelgrößenv	erteilung be-	55
Nr.	Feststoff	Viskosit	āt [mPa·s]	Siebrückstar	nd	Partikelgröß	Benver-	60
	[%] (gef.)	(D = 17)	7,93 s <sup>-1</sup> /	[%] (40 µm s	Sieb)	teilung		
		83	3,21 s <sup>-1</sup> )			dw[nm]	dw/dn	65
· 17	50,1	11500/8	8070	0,013		1807	10,22	

#### 195 31 515 A1 DE

Zum Vergleich wurde eine Dispersion unter Einsatz der gleichen Menge an Ammoniumperoxodisulfat hergestellt. Die Polymerisation wurde bei einer Innentemperatur von 82 bis 84°C durchgeführt (vergleichbare Halbwertszeiten der Initiatoren).

	Nr.	Feststoff	Viskositāt [mPa·s]	Siebrückstand	Partikelgrö	Benver-
10		[%] (gef.)	$(D = 17,93 s^{-1})$	[%] (40 µm Sieb)	teilung	
			83,21 s <sup>-1</sup> )		dw[nm]	dw/dn
15	18	50,0	13000/8590	0,024	1911	12,34

Die Dispersionen 17 und 18 wurden mit entionisiertem Wasser auf einen Feststoffgehalt von 35% verdünnt und sprühgetrocknet. Die isolierten Dispersionspulver wurden mit 0,2% einer hydrophoben Kieselsäure abgemischt.

Die Lagerstabilität der Pulver wurde wie folgt bestimmt:

Das Dispersionspulver wurde in eine Kristallisierschale von 5 cm Durchmesser und 3 cm Höhe gefüllt und für 24 Stunden in einen Trockenschrank bei 50°C gestellt.

Während das aus Dispersion 18 isolierte Pulver (Vergleich) deutlich zusammengebacken war, lag das durch Sprühtrocknung der Dispersion 17 erhaltene erfindungsgemäße Pulver nach der forcierten Lagerung unverändert vor.

#### Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von Schutzkolloid-stabilisierten homo- oder copolymeren Vinylester enthaltenden Dispersionen durch Polymerisation von mindestens einem Vinylester und optional weiteren damit copolymerisierbaren Monomeren mittels wasserlöslicher kationischer Azoinitiatoren.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß als Azoinitiatoren Azoamidinverbindungen

eingesetzt werden.

30

35

40

45

50

55

65

3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß als Schutzkolloid Polyvinylalkohol in einer Menge von 4 bis 15 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge der Monomeren eingesetzt wird.

4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß der Polymerisationsgrad des Polyvinylalkohols 200 bis 3500 beträgt und der Hydrolysegrad 80 bis 98 Mol-% beträgt.

5. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Polymerisationstemperatur 40 bis 90°C

beträgt. 6. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß als Monomere ausschließlich Vinylester oder Vinylester und ausschließlich weitere Comonomere aus der Gruppe der neutralen und anionischen Mono-

meren eingesetzt werden. 7. Schutzkolloid-stabilisierte Polymerdispersion mit einem Feststoffgehalt von mindestens 45 Gew.-%, die durch Polymerisation von ausschließlich Vinylestern oder von Vinylestern mit ausschließlich weiteren Comonomeren aus der Gruppe der neutralen und anionischen Monomeren mittels wasserlöslicher kationischer Azoinitiatoren erhältlich sind.

8. Polymerdispersion nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß der Feststoffgehalt der Dispersion zwischen 60 und 70 Gew.-% liegt.

9. Verwendung der nach dem Verfahren gemäß Anspruch 1 hergestellten Polymerdispersion zur Herstellung von redispergierbaren Dispersionspulvern.

10. Verwendung der nach dem Verfahren gemäß Anspruch 1 hergestellten Polymerdispersion als Bindemittel in Baustoffen.

8